

 <p>POLO IRRADIATO <b>LICEOCRESPI</b></p>	 <b>MINISTERO DELL'ISTRUZIONE E DEL MERITO</b> <b>ISTITUTO DI ISTRUZIONE SECONDARIA "DANIELE CRESPI"</b> <i>Liceo Internazionale Classico e Linguistico VAPC02701R</i> <i>Liceo delle Scienze Umane VAPM027011</i> Via G. Carducci 4 – 21052 BUSTO ARSIZIO (VA) Tel. 0331 633256 - Fax 0331 674770 <a href="http://www.liceocrespi.edu.it">www.liceocrespi.edu.it</a> E-mail: <a href="mailto:comunicazioni@liceocrespi.it">comunicazioni@liceocrespi.it</a> C.F. 81009350125 – Cod Min. VAIS02700D	
 <p>AMBITO TERRITORIALE N°35 VARESE</p>	    <p>Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca          Dipartimento per la Programmazione          Direzione Generale per Interventi in materia di edilizia          scolastica, per la gestione dei fondi strutturali per          l'istruzione e per l'innovazione digitale          Ufficio IV</p> <p>PER LA SCUOLA - COMPETENZE E AMBIENTI PER L'APPRENDIMENTO (FSE-FESR)</p>	

VERBALE DI DEFINIZIONE DELLE **COMPETENZE IMPRESCINDIBILI** EROGAZIONE IDEI E SALDO DEI DEBITI CLASSE TERZA LICEO CLASSICO LINGUISTICO E DELLE SCIENZE UMANE

A.S. 2023- 2024 Area disciplinare: Scienze e Chimica  
 Coordinatore di Area: prof. LUCA BELOTTI

CLASSE	COMPETENZA	RISULTATO ATTESO	CONTENUTI SELEZIONATI
3° liceo classico-linguistico- sc. umane	C1: Sa descrivere correttamente fenomeni chimici e fisici	Utilizza correttamente le conoscenze Usa correttamente il linguaggio specifico.	CHIMICA: Configurazione elettronica – Legami chimici – Famiglie di elementi e composti – Classificazione, formule e regole di nomenclatura di ossidi, idrossidi, acidi e sali - La mole - Calcolo della concentrazione di soluzioni - Bilanciamento di reazioni chimiche – Problemi stechiometrici.
	C2: Sa individuare gli aspetti fondamentali di un fenomeno e li sa correlare	Sa correlare definizioni e concetti. Sa risolvere semplici problemi anche con calcoli stechiometrici. Sa leggere ed utilizza correttamente immagini, tabelle e grafici.	Energia e trasformazioni della materia – Trasformazioni esoergoniche ed endoergoniche - Calore di reazione - Potere calorifico – Entalpia – Reazioni chimiche e calcolo della variazione di entalpia – Velocità delle reazioni chimiche – Catalizzatori - Equilibrio chimico